#### DEUTSCHE DEMOKKATISCHE REPUBLIK



(12) Wirtschaftspatent

Erteilt gemäß § 17 Absatz 1 Patentgesetz

# **PATENTSCHRIFT**

(19) DD (11) 253 027 A1

4(51) C 07 D 209/76

## AMT FÜR ERFINDUNGS- UND PATENTWESEN

In der vom Anmelder eingereichten Fassung veröffentlicht

(21) WP C 07 D / 294 800 0 (22) 30.09.86 (44) 06.01.88
 (71) Akademie der Wissenschaften der DDR, Otto-Nuschke-Straße 22/23, Berlin, 1080, DD Henklein, Peter, Dr. rer. nat. Dipl.-Chem.; Klose, Annerose; Kühne, Ronald, Dr. rer. nat. Dipl.-Biochem.; Teubner, Herbert, Dr. rer. nat. Dipl.-Chem.; Tietze, Helmut, Dipl.-Chem., DD
 (54) Verfahren zur Herstellung von N-{Chlorcarbonyloxy}-5-norbornen-2,3-dicarboximid

(57) Zur Herstellung von N-(Chlorcarbonyloxy)-5-norbornen-2,3-dicarboximid, einem wichtigen Zwischenprodukt zur Herstellung unsymmetrischer Carbonate und aktivierter polymerer Träger, wird N-Hydroxy-5-norbornen-2,3-dicarboximid oder dessen Alkalisalz mit Chlorameinsensäuretrichlormethylester umgesetzt. Anwendungsgebiete der Erfindung sind die pharmazeutische und die chemische Industrie.

ISSN 0433-6461

3 Seiten

## Erfindungsanspruch:

 Verfahren zur Herstellung von N-(Chlorcarbonyloxy)-5-norbornen-2,3-dicarboximid, dadurch gekennzeichnet, daß N-Hydroxy-5-norbornen-2,3-dicarboximid oder dessen Alkalisalz mit Chlorameisensäuretrichlormethylester umgesetzt werden.

#### Anwendungsgebiet der Erfindung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von N-(Chlorcarbonyloxy)-5-norbornen-2,3-dicarboximid. Diese Verbindung stellt ein wichtiges Zwischenprodukt zur Herstellung unsymmetrischer Carbonate und aktivierter polymerer Träger dar. Die Erfindung ist zur Anwendung in der pharmazeutischen und in der chemischen Industrie geeignet.

#### Charakteristik der bekannten technischen Lösungen

Chlorameisensäureester sind als Verbindungen mit großer präparativer Bedeutung bekannt. Für die Herstellung als Phosgen und den Hydroxylverbindungen werden drei Verfahren verwendet. Im wichtigsten Verfahren wird Phosgen direkt mit den Alkoholen umgesetzt (B. Röge, Liebigs Ann. Chem. 205, 227 [1880]). Dazu wird entweder flüssiges Phosgen oder eine Phosgenlösung in einem indifferenten organischen Lösungsmittel (Toluen) vorgelegt und der Alkohol zugetropft (W. Hentschel, Chem. Berichte 18, 1177 [1885]) oder umgekehrt Phosgen durch den gekühlten Alkohol geleitet (C. Hamilton, C. Sly, J. Am. Chem. Soc. 47, 436 [1925]).

Nach anderen Vorschriften arbeitet man mit tertiären Basen, die den bei der Reaktion entstehenden Chlorwasserstoff abfangen sollen.

Als tertiäre Basen werden z. B. Dimethylanilin oder Pyridin verwendet. Dieses Verfahren eignet sich vor allem zur Herstellung aromatischer Chlorameisensäureester. Nach anderen Vorschriften zur Herstellung von aromatischen Chlorameisensäureestern werden die Alkaliphenolate zur Chlorwasserstoffbindung bei der Umsetzung mit Phosgen eingesetzt. Dabei wird in indifferenten Lösungsmitteln (K. v. Anwers, W. Scheich, Chem. Ber. 54, 1969 [1921]) oder auch in wäßrig-organischen Lösungsmittelsystemen gearbeitet (E. Barrat, A. Morel, Comptes Rendus Hebdomadaires des Séances d L'Academie des Sciences 128, 1578 [1899]). Succinimidoxycarbonylchlorid entsteht durch Umsetzung des Kaliumsalzes von N-Hydroxysuccinimid in Phosgen als unbeständiges Öl. Auf diese Weise konnten noch andere Verbindungen, wie 8-Chlorcarbonyl-oxychinolin und Piperidinoxycarbonylchlorid, synthetisiert werden (B. Bilk, Dissertation 1968; H. Groß u. L. Bilk, Liebigs Ann. Chem. 725, 212 [1969]).

Bedeutung haben die Chlorameisensäureester des 9-Fluorenylmethanols, des Pentachlorphenols, des Benzotriazols und des N-Hydroxysuccinimids als Vorprodukte für Schutzgruppen in der Peptidsynthese (A. Paquet, Can. J. Chem. 60, 976 [1982]). Die erhaltenen Chlorameisensäureester sind aber, bedingt durch ihre geringe Hydrolysestabilität oder zu geringe Aminolysegeschwindigkeit, nicht vorteilhaft anwendbar.

In der DE-OS 3016831 wird ein Verfahren zur Herstellung von N,N'-Bis-(5-norbornen-2,3-dicarboximidyl)-carbonat beschrieben. Danach wird das symmetrische Carbonat durch Silylierung von N-Hydroxy-5-norbornen-2,3-dicarboximid und anschließende Umsetzung mit überschüssigem Phosgen gewonnen oder durch Umsetzung von HONB mit

Chlorameisensäuretrichlormethylester in Xylen erhalten. Die in dieser Patentschrift beschriebenen Reaktionsbedingungen schließen die Gewinnung von N-(Chlorcarboxyloxy)-5-norbornen-2,3-dicarboximid aus. Chlorameisensäuretrichlormethylester läßt sich nach K. Kurita, Organic Synthesis 59, 195 (1980) durch Photochlorierung von Chlorameisensäuremethylester in guten Ausbeuten erhalten.

Die Herstellung von N-(Chlorcarbonyloxy)-5-norbornen-2,3-dicarboximid aus N-Hydroxy-5-norbornen-2,3-dicarboximid (HONB) oder dessen Natriumsalz bzw. silyliertem HONB und Phosgen wird in den DD-WP 219481 bzw. 234418 beschrieben.

## Zief der Erfindung

Es ist das Ziel der Erfindung, ein verbessertes Verfahren zur Herstellung von N-(Chlorcarbonyloxy)-5-norbornen-2,3dicarboximid zur Verfügung zu stellen, das zur Herstellung unsymmetrischer Carbonate und aktivierter polymerer Träger dient
und das sich durch eine hohe Reaktionsfähigkeit auszeichnet. Seine Herstellung soll durch einen geringen technischen Aufwand
sowie durch eine gute Zugänglichkeit der Ausgangsprodukte gekennzeichnet sein. Eine direkte Umsetzung mit Phosgen soll
dabei vermieden werden.

#### Darlegung des Wesens der Erfindung

Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, ein verbessertes Verfahren zur Herstellung von N-(chlorcarbonyloxy)5-norbornen-2,3-dicarboximid (CI-CO-ONB) zu entwickeln und den direkten Einsatz von Phosgen zu umgehen.

Die Aufgabe wurde dadurch gelöst, daß anstelle von Phosgen der wenige: flüchtige oder besser handhabbare
Chlorameisensäuretrichlormethylester – "Diphosgen" – eingesetzt wurde. Die Reaktion kann bei 5 bis 10°C so durchgeführt werden, daß der Chlorameisensäuretrichlormethylester in ein inertes Lösungsmittel, das ca. 1 Vol.-% Pyridin oder Dimethylaminopyridin enthält, gegeben und zu der entstandenen Lösung portionsweise das N-Hydroxy-5-norbornen-2,3-dicarboximids (HONB) oder dessen Alkalisalz gegeben wird.

Unter diesen Bedingungen konnte überraschenderweise gefunden werden, daß nicht – wie in der DE-OS 3016831 beschrieben, – das symmetrische Carbonat, sondern N-{Chlorcarbonyloxy}-5-norbornen-2,3-dicarboximid in Ausbeuten von 85 bis 95 % d. Th. anfällt.

Die Erfindung soll anhand von Beispielen näher erläutert werden:

#### Ausführungsbeispiele

#### -Beispiel 1:

#### Na-Salz des HONB

Zu einer im Becherglas kräftig gerührten Lösung von 40 g NaOH (1 Mol) in 11 Methanol (nicht getrocknet werden innerhalb von 30 Minuten bei 20 bis 30°C 179 g HONB (1 Mol) gleichmäßig (ca. 6g/Min) gegeben. Nach Zugabe von etwa der Hälfte des HONB beginnt das Na-Salz auszufallen. Nach beendeter Zugabe wird 1 Std. nachgerührt und danach der feinkristalline Niederschlag scharf abgesaugt. Der erhaltene Niederschlag wird im Trockenschrank bei 70 bis 80°C innerhalb von etwa 30 Minuten zur Gewichtskonstanz gebracht und im Exsikkator über P<sub>4</sub>O<sub>10</sub>gelagert.

Ausbeute: 121 g reinweißes, kristallines Pulver

Die verbliebene Mutterlauge wird i.V. auf 50 ml eingeengt und der erhaltene Kristallbrei wie beschrieben aufgearbeitet.

Ausbeute: 67 g weißes, kristallines Pulver Gesamtausbeute: 188 g (entspr. 93,5% d.Th.)

Weiteres schwach verunreinigtes NaONB kann aus der verbliebenen Mutterlauge gewonnen werden.

C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>O<sub>3</sub>NNa /201,16/ IR: 9-CO 1610 cm<sup>-1</sup>

#### Beispiel 2:

Zu 50 ml Methylenchlorid werden nach Zugabe von 0,5 ml Pyridin 2 ml Chlorameisensäuretrichlormethylester innerhalb von 10 Minuten bei 5 bis 10°C getropft. Nach 10 Minuten werden unter kräftigem Rühren 2g Natriumsalz des HONB NaOHB in mehreren Portionen so zugegeben, daß die Temperatur 15°C nicht überschreitet. Es wird noch 8 h gerührt und das im Verlauf der Reaktion entstehende NaCl abgesaugt. Das Lösungsmittel wird i. V. entfernt und der Rückstand erneut in abs. Methylenchlorid aufgenommen. Etwaige Rückstände werden abfiltriert. Das Methylenchlorid wird entfernt und der ölige Rückstand mit Ether verrieben. Der Feststoff wird abgesaugt und getrocknet. Die Mutterlauge wird auf die Hälfte des Volumens eingeengt und mit dem gleichen Volumen n-Hexan versetzt.

Gesamtausbeute: 92% d.Th.

IR-Spektrum:  $-CO = 1740 \, \text{cm}^{-1}$ ,  $1815 \, \text{cm}^{-1}$ 

#### Beispiel 3:

Wie Beispiel 2, nur, daß anstelle von NaONB das HONB umgesetzt wird.

Ausbeute: 86°C

Anzeige der Ergebnisse aus WPINDEX Datenbank
ANSWER 1 © 2002 DERWENT INFORMATION LTD

Title
N-chlorocarbonyl oxy-5-norbornene-2,3-di carboxy imide prodn. - by reacting N-hydroxy-5-norbornene-2,3-di carbo:
Derwent Class
A41 A96 B02 E13
Inventor Name

HENKLEIN, P; HETZE, H; KLOSE, A; KUHNE, R; TEUBNER, H Patent Assignee (DEAK) AKAD WISSENSCHAFTEN DDR Patent Information

DD 253027 A 19880106 (198822)\* 3p

Application Details
DD 253027 A DD 1986-294800 19860930
Priority Application Information

DD 1986-294800 19860930

#### **Abstract**

DD 253027 A UPAB: 19930923

In the prodn. of N-(chlorocarbonyloxy) -5-norbornene- 2,3-dicarboximide (I), N-hydroxy-5-norbornene -2,3-dicarboximide or its alkali salt (II) (m=H or alkali metal) is reacted with chloroformic acid trichloromethyl ester CI-CO-OCCI3 (III).

USE/ADVANTAGE - (I) is an intermediate for asymmetric carbonates and activated polymeric carriers used in the pharmaceutical and chemical industries. Technically simple process which gives good yields (85-95%) and avoids the use of phosgene. 0/0

Accession Number

1988-148019 [22] WPINDEX

Document Number, CPI C1988-065939 [Go to top of page] [Go to top of page]